

Las reacciones químicas 

Reacciones químicas en nuestro entorno



Actividad 2

a) Completa el siguiente texto sobre **la combustión**, y responde:

«Los combustibles, como el y el arden con el del aire produciendo y, y sobre todo gran cantidad de»

Cuestiones:

- ¿En qué consiste el llamado efecto invernadero?
- ¿Podrías citar cuatro ejemplos de energías renovables?
- ¿Podrías escribir la reacción de combustión para el gas butano (C_4H_{10})?

b) Completa el siguiente texto sobre **la obtención del plástico**, y responde:

«El petróleo es una mezcla de, uno de los cuales es el, que al calentarlo con oxígeno se polimeriza formando, material que se utiliza para fabricar»

Cuestiones:

- ¿Quién desarrolló por primera vez el proceso de la vulcanización?
- ¿Cuál fue el primer polímero sintético?
- ¿Qué es una macromolécula? Cita tres ejemplos.

c) Completa el siguiente texto sobre **la oxidación de los metales**, y responde:

«Los se oxidan por la acción del del aire. En este proceso químico, el oxígeno electrones, mientras que el los pierde, formándose en su un compuesto denominado»

Cuestiones:

- ¿Qué es una aleación? Pon algún ejemplo.
- ¿Con qué se fabrica el acero inoxidable?

d) Completa el siguiente texto sobre **la pila química**, y responde:

«Las pilas tienen dos polos, uno positivo llamado formado por una barra de y otro llamado formado por una lámina de en forma de cilindro. En el proceso químico que tiene lugar se produce una al hacer circular los cuando conectamos los polos de la pila»

Encuentra la información necesaria para resolver estas actividades en la siguiente dirección web:



www.lamanzanadenewton.com/materiales/aplicaciones/lrq/lrq_re.html

